BEST AVAILABLE COPY

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平4-217925

(43)公開日 平成4年(1992)8月7日

識別記号	庁内整理番号	FI	技術表示箇所
AAG	8415-4C		
L	7329-4C		·
С	7329-4C		
D	7329-4C		
	7329-4C		
		審查請求 未請求	R 請求項の数33(全 14 頁) 最終頁に続く
特顯平3-85934		(71)出願人	000228729
			日本サーフアクタント工業株式会社
平成3年(1991)3月	127日		東京都板橋区蓮根3丁目24番3号
		(72)発明者	高橋 和彦
特願平2-75575		•	埼玉県戸田市笹目6-19-35 光ハイツ
平 2 (1990) 3 月27日	Ī		101号
日本(J P)		(72)発明者	宇治 謹吾
			東京都板橋区高島平2-29-2 401
		(72)発明者	高野 昭子
•			東京都北区岩渕町20-2
		(72)発明者	松本宏一
	•		神奈川県横浜市保土ケ谷区月見台190
\$		(74)代理人	弁理士 加藤 朝道
			最終頁に続く
	AAG L C D V 特顯平3-85934 平成3年(1991)3月 特顯平2-75575 平 2 (1990)3月27日	AAG 8415-4C L 7329-4C C 7329-4C D 7329-4C V 7329-4C V 7329-4C 特顯平3-85934 平成3年(1991) 3月27日 特顯平2-75575 平 2 (1990) 3月27日	AAG 8415-4C L 7329-4C C 7329-4C D 7329-4C V 7329-4C V 7329-4C FAMILY AND

(54) 【発明の名称】 新規な解熱消炎鎮痛剤組成物

(57)【要約】

(修正有)

【構成】薬物と、極性を有する油分と、水溶性多価アルコールと、水を必須成分とする新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【効果】本発明の解熱消炎鎮痛剤組成物は、薬物が良好に溶解し、経皮吸収性に極めて優れ、刺激性がなく、製剤としての安定性、生体に対する安全性及び製造の簡便性に優れている。

1

【特許請求の範囲】

【請求項1】薬物と、極性を有する油分と、水溶性多価 アルコールと、水を必須成分とする新規な解熱消炎鎮痛 剤組成物。

【請求項2】薬物が、メフェナム酸、ジクロフェナック ナトリウム、フルフェナム酸、アスピリン、サリチル酸 ナトリウム、サリチル酸コリン、サリチロサリチル酸、 スルピリン、アルクロフェナク、イブプロフェン、ナブ ロキセン、フルルビプロフェン、ケトプロフェン、フェ ンプフェン、塩酸チノリジン、塩酸ペンジダミン、塩酸 チアラミド、クエン酸ペリソキサール、塩酸ジフェニル ジメチルアミノエタン、インドメタシン、酒石酸エルゴ タミン、塩酸トラマドール、トリメチンナトリウム、メ シル酸ジメトチアジン、メチアジン酸、プロチジン酸、 クリダナク、スリンダク、ニフルム酸、プラノプロフェ ン、アスピリンDL-リジン、クロニキシン、ファンチア ザク、ペンザダック、フェノプロフェンカルシウム、ピ ロキシカム、グリチルレチン酸の1種以上である請求項 1に記載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項3】極性を有する油分が、1分子中に少なくと 20 も1個の水酸基及び/又は少なくとも1個のカルポキシ ル基を有するものである請求項1又は2に記載の新規な 解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項4】極性を有する油分が、さらに、1分子中に 少なくとも1個のエステル結合を有するものである請求 項3に配載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項5】極性を有する油分が、多価アルコール中鎖 脂肪酸エステル、乳酸アルキルエステル、二塩基酸アル キルエステル、脂肪アルコール、脂肪酸の1種又は2種 以上の混合物である請求項3又は4に記載の新規な解熱 30 消炎鎮痛剤組成物。

【請求項6】水溶性多価アルコールが、グリセリン、エ チレングリコール、プロピレングリコール、1,3-プ **チレングリコール、ジグリセリン、ポリグリセリン、ジ** エチレングリコール、ポリエチレングリコール、ジプロ ピレングリコール、ポリプロピレングリコール、ソルピ **タン、ソルビトール、イソソルパイド、メチルグルコシ** ド、オリゴ糖、還元オリゴ糖の1種または2種以上の混 合物である請求項1又は2に記載の新規な解熱消炎鎮痛 剤組成物。

【請求項7】水が、緩衝液である請求項1又は2に記載 の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項8】組成物の外観が、透明である請求項1~5 のいずれかに記載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項9】油分と多価アルコールが、互いに相溶する ものである請求項1~5のいずれかに記載の新規な解熱 消炎鎮痛剤組成物。

【請求項10】多価アルコール中鎖脂肪酸エステルが、 請求項6に記載の多価アルコールの炭素数6~12の脂肪 酸エステルの1種以上である請求項5に記載の新規な解 50 2

熱消炎鎮浦剤組成物。

【請求項11】乳酸アルキルエステルが、乳酸と炭素数 4~18の脂肪アルコールのエステルである請求項5に記 載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項12】二塩基酸アルキルエステルが、アジビン 酸及び/又はセパシン酸とメタノール、エタノール及び /又はイソプロパノールとのエステルの1種以上である 請求項5に記載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項13】 脂肪アルコールが、炭素数8~22の直鎖 アルコール、炭素数8~22の側鎖アルコール、炭素数8 ~22の不飽和アルコールの1種以上である請求項5に記 載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項14】脂肪酸が、炭素数8~22の直鎖脂肪酸、 炭素数8~22の側鎖脂肪酸、炭素数8~22の不飽和脂肪 酸の1種以上である請求項5に記載の新規な解熱消炎鎮 痛剤組成物。

【請求項15】薬物、極性を有する油分、多価アルコー ル及び水の量が、それぞれ0.01~10重量%、 0.1~95重 量%、 0.1~95重量%、 0.1~95重量%である請求項1 又は2に記載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項16】請求項1又は2の組成物中に、さらにシ リコーン油、低級アルコール、水溶性高分子、無機粉 体、有機粉体、界面活性剤、吸収促進剤、キレート剤、 抗酸化剤及び溶剤のうちの1種以上を配合した新規な解 熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項17】シリコーン油が、ジメチルポリシロキサ ン、メチルフェエニルポリシロキサン、環状ジメチルポ リシロキサンの1種以上である請求項16に記載の新規な 解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項18】低級アルコールが、メタノール、エタノ ール、イソプロバノール、ベンジルアルコールの1種又 は2種以上の混合物である請求項16に記載の新規な解熱 消炎鎮痛剤組成物。-----

【請求項19】水溶性高分子が、カルボキシビニルポリ マー、エチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロー ス、メチルセルロース、ヒドロキシメチルセルロース、 カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシプロピルセル ロース、ポリアクリル酸ナトリウム、ポリビニルアルコ ール、ポリピニルピロリドン、アルギン酸、デキストリ ン、ヒアルロン酸ナトリウム、コンドロイチン硫酸、カ ラギーナン、ローカストピーンガム、キサンタンガム、 マンナン、ペクチンの1種以上である請求項16に記載の 新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項20】粉体が、無水ケイ酸、酸化チタン、酸化 アルミニウム、酸化亜鉛、炭化カルシウム、ケイ酸アル ミニウム、カオリン、ペントナイト、タルク、セリサイ ト、ナイロン、ポリアクリル酸、ポリエチレン、ポリプ ロピレン、ポリスチレン、エチレン・酢酸ピニル共重合 体、シリコーン樹脂の1種以上である請求項16に記載の

新規な解熱消炎鎮浦剤組成物。

【請求項21】界面活性剤が、非イオン界面活性剤、ア ニオン界面活性剤、カチオン界面活性剤及び両性界面活 性剤の1種又は2種以上の混合物である請求項16に記載 の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項22】非イオン界面活性剤が、グリセリン脂肪 酸エステル、ソルビタン脂肪酸エステル、ポリグリセリ ン脂肪酸エステル、ポリオキシエチレンソルビタン脂肪 酸エステル、ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポ リオキシエチレン硬化ヒマシ油、ポリオキシエチレン脂 肪酸エステル、ポリオキシエチレンポリオキシブロピレ ンアルキルエーテルの1種以上である請求項21に記載の 新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項23】アニオン界面活性剤が、脂肪酸セッケ ン、アルキル硫酸塩、アルキルリン酸塩、アルキルエー テルリン酸塩の1種以上である請求項21に記載の新規な 解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項24】カチオン界面活性剤が、アルキル四級ア ンモニウム塩及びアルキルペンジルアンモニウム塩の1 種以上である請求項21に記載の新規な解熱消炎鎮痛剤組 成物。

【請求項25】両性界面活性剤が、ペタイン、レシチン 又は水素添加レシチンの1種以上である請求項21に記載 の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項26】キレート剤が、エデト酸及びそのナトリ ウム塩、クエン酸ナトリウム、フィチン酸の1種以上で ある簡求項16に記載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項27】抗酸化剤が、エリソルビン酸及びそのナ トリウム塩、アスコルビン酸、ジブチルヒドロキシトル エン、プチルヒドロキシアニソール、没食子酸プロピ ル、トコフェロールの1種以上である請求項16に記載の 30 新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項28】溶剤が、クロタミトンである請求項16に 記載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項29】組成物の剤型が、経口剤である請求項1 又は2に記載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項30】組成物の剤型が、外用剤である請求項1 又は2に記載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項31】組成物の剤型が、坐剤である請求項1又 は2に記載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項32】組成物の剤型が、点眼剤である請求項1 又は2に配載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【請求項33】組成物の剤型が、貼付剤である請求項1 又は2に記載の新規な解熱消炎鎮痛剤組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、薬物、極性を有する油 分、水溶性多価アルコール及び水を必須成分とする新規 な解熱消炎鎮痛剤組成物に関するものである。

[0002]

は、経口剤、外用剤、坐剤及び点眼剤が知られている。 経口剤としては、カプセル剤や錠剤が広く使用されてい る。外用剤(特開昭58-189115号公報)としては、液剤 (特開昭57-128623号公報)、軟膏剤(特開昭56-1354 13号公報、特開昭58-4713号公報、特開昭60-155112号 公報)、ゲル状軟膏剤(特開昭56-51410号公報、特開 昭58- 83621号公報、特開昭59-116212号公報、特開昭 59-227818号公報、特開昭60-48921号公報、特開昭61 68414号公報、特開昭61-194015号公報)、0/W 乳剤 (特開昭58-185514号公報、特開昭64- 25719号公 10 報)、W/0 乳剤(特開昭61-215320号公報)、貼付剤 (特開昭56-51412号公報、特開昭59-137412号公報) 等の剤型がある。坐剤の場合には、油脂性基剤(特関昭 56-131514号公報) やカーポワックス基剤(特開昭61-200907号公報) が一般的である。点眼剤の場合には、液 剤として投与することが多い。液剤中に薬物を溶解する ためにエタノールなどの低級アルコール等を高濃度に添 加している場合が多い(特開昭57-128623号公報、特開 昭62-39524号公報)。又、結晶性の薬物を微結晶に分 散することにより、薬物の吸収を促進しようとする試み 20 もある。乳化性の基剤中の油分に、薬物を過飽和状態に 溶解し、薬物の放出を高めることも成されている。さら に、消炎鎮痛薬の吸収を高めるために、界面活性剤(特 開昭63-208537号公報)、エイゾン(特開昭62-61918 号公報)、プロピレングリコール、オレイルアルコー ル、ニコチン酸エステル(特開昭60-146823号公報)等 の吸収促進剤が検討されているが、いまだ十分な経皮吸 収効果が得られておらず、吸収促進剤による皮膚刺激等 の問題点が指摘されている。又、炭素数12~18の乳酸エ ステルを 0.2~ 1.5%配合している例(特開昭62- 395 24号公報) もある。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】一般に、薬物の吸収 は、分散状態よりも油分に溶解した状態の方が高まる。 しかしながら、消炎鎮痛薬の多くは結晶性が高く、難溶 性であるため経時的に結晶が析出成長し、薬物が十分に 生体内に吸収されず、製剤としての品質に問題がある。 グリセリンやプロピレングリコールの中鎖脂肪酸エステ ル、アジピン酸やセパシン酸の低級アルキルエステル等 の極性の高い油分は比較的難溶性薬剤を溶解するので、 これらの油分を使用して乳剤を調製する方法もあるが、 これら極性油は乳化しにくく、乳化の安定性が悪く、長 期の保存安定性を維持することは難しい。吸収促進剤や エタノール等を添加して吸収を高めようとする場合に は、これら添加剤による刺激性等の副作用の点で問題が 多い。薬物を乳化性基剤中に、微粉砕して分散すること によっても、薬物の吸収を高めることは可能だが、経時 的に薬剤の結晶が成長してくるという問題点がある。

【0004】以上のように、溶剤、界面活性剤、吸収促 【従来の技術】一般に、消炎鎮痛薬の投与経路として 50 進剤等を使用しなければ、薬物が長期間にわたり折出す

40

ることなく安定に溶解しており、しかも吸収性に優れた 製剤を作ることは困難であった。

【0005】本発明は、以上のような従来の技術の問題 点を解決した解熱消炎鎮痛剤組成物の提供を目的とす

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記の問 題点を考慮して、吸収性、薬剤の溶解性、製剤としての 安定性、生体に対する安全性及び製造の簡便性に優れた 解熱消炎鎮痛剤組成物を開発すべく鋭意研究を重ねた結 10 果、極性を有する油分、水溶性多価アルコール及び水を 一定の割合で含む組成物に、薬物を配合することによ り、経皮吸収性に極めて優れた、刺激性もなく、安定性 に優れた、製造が簡便な従来にない新規な解熱消炎鎮痛 剤組成物が得られることを見出だし、本発明を完成する にいたった(請求項第1項)。

【0007】消炎鎮痛薬には、結晶性の高い、高濃度に は水にも油にも溶けにくい薬物が多いが、本発明は、こ れらの薬物を、水、極性を有する油分及び水溶性多価ア ルコールの共存下において高濃度に、しかも透明に溶解 20 して得られる解熱消炎鎮痛剤組成物を提供するものであ る。

[8000]

【発明の具体的展開態様】以下、本発明の具体的展開態 様について述べる。

【0009】薬物が、メフェナム酸、ジクロフェナック ナトリウム、フルフェナム酸、アスピリン、サリチル酸 ナトリウム、サリチル酸コリン、サリチロサリチル酸、 スルピリン、アルクロフェナク、イブプロフェン、ナブ ロキセン、フルルピプロフェン、ケトプロフェン、フェ 30 ンプフェン、塩酸チノリジン、塩酸ペンジダミン、塩酸 チアラミド、クエン酸ペリソキサール、塩酸ジフェニル ジメチルアミノエタン、インドメタシン、酒石酸エルゴー タミン、塩酸トラマドール、トリメチンナトリウム、メ シル酸ジメトチアジン、メチアジン酸、プロチジン酸、 クリダナク、スリンダク、ニフルム酸、プラノブロフェ ン、アスピリンDL-リジン、クロニキシン、ファンチア ザク、ペンザダック、フェノプロフェンカルシウム、ピ ロキシカム、グリチルレチン酸の1種以上であること。

【0010】極性を有する油分が、1分子中に少なくと 40 も1個の水酸基及び/又は少なくとも1個のカルポキシ ル基を有するものであり、又はこれらに加えてさらに、 1分子中に少なくとも1個のエステル結合を有するもの

【0011】極性を有する油分が、多価アルコール中鎖 脂肪酸エステル、乳酸アルキルエステル、二塩基酸アル キルエステル、脂肪アルコール、脂肪酸の1種又は2種 以上の混合物であること。

【0012】水溶性多価アルコールが、グリセリン、エ

チレングリコール、ジグリセリン、ポリグリセリン、ジ エチレングリコール、ポリエチレングリコール、ジプロ **ピレングリコール、ポリプロピレングリコール、ソルピ タン、ソルピトール、イソソルパイド、メチルグルコシ** ド、オリゴ糖、選元オリゴ糖の1種または2種以上の混 合物であること。

【0013】水が、緩衝液であること。この場合には、 組成物のpHを調整することができる。組成物の外観が、 透明であること。

【0014】油分と多価アルコールが、互いに相溶する ものであること。この場合には、薬物と、極性を有する 油分と、水溶性多価アルコールと、水の必須4成分系の 透明領域が広がり、薬物の特性に合わせて配合比を選択 する自由度が高くなり、製剤上のメリットが大きい。

【0015】多価アルコール中鎖脂肪酸エステルが、前 記水溶性多価アルコールの炭素数6~12の脂肪酸エステ ルの1種以上であること。

【0016】乳酸アルキルエステルが、乳酸と炭素数4 ~18の脂肪アルコールのエステルであること。

【0017】二塩基酸アルキルエステルが、アジビン酸 及び/又はセパシン酸とメタノール、エタノール及び/ 又はイソプロパノールとのエステルの1種以上であるこ

【0018】脂肪アルコールが、炭素数8~22の直鎖ア ルコール、炭素数8~22の側鎖アルコール、炭素数8~ 22の不飽和アルコールの1種以上であること。

【0019】脂肪酸が、炭素数8~22の直鎖脂肪酸、炭 素数8~22の側鎖脂肪酸、炭素数8~22の不飽和脂肪酸 の1種以上であること。

【0020】組成物中に占める薬物、極性を有する油 分、多価アルコール及び水の量が、それぞれ0.01~10重 量%、 0.1~95重量%、 0.1~95重量%、 0.1~95重量 %であること。

【0021】組成物中に、さらにシリコーン油、低級ア ルコール、水溶性高分子、無機粉体、有機粉体、界面活 性剤、吸収促進剤、キレート剤、抗酸化剤及び溶剤のう ちの1種以上を配合すること。

【0022】シリコーン油の配合により、使用感が改善 され、撥水性を付与できる。

【0023】低級アルコールの配合により、清涼感を付 与できる。

【0024】水溶性高分子の配合により、透明な、軟膏 状にすることができる。

【0025】無機又は有機粉体の配合により、半透明~ 不透明な、軟膏状の剤型にすることができる。

【0026】界面活性剤の配合により、組成物の安定性 をさらに改善したり、吸収性を高めることができる。 吸収促進剤の配合により、被投与体への薬物の吸収をよ り一層促進させることができる。

るおそれのある薬物の安定性を改善することができる。 【0028】抗酸化剤の配合により、薬物の酸化安定性 を改善することができる。

【0029】シリコーン油が、ジメチルポリシロキサ ン、メチルフェエニルポリシロキサン、環状ジメチルポ リシロキサンの1種以上であること。

【0030】低級アルコールが、メタノール、エタノー ル、イソプロパノール、ペンジルアルコールの1種又は 2種以上の混合物であること。

ー、エチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、 メチルセルロース、ヒドロキシメチルセルロース、カル ポキシメチルセルロース、ヒドロキシブロピルセルロー ス、ポリアクリル酸ナトリウム、ポリピニルアルコー ル、ポリピニルピロリドン、アルギン酸、デキストリ ン、ヒアルロン酸ナトリウム、コンドロイチン硫酸、カ ラギーナン、ローカストピーンガム、キサンタンガム、 マンナン、ペクチンの1種以上であること。

【0032】粉体が、無水ケイ酸、酸化チタン、酸化ア ルミニウム、酸化亜鉛、炭化カルシウム、ケイ酸アルミ ニウム、カオリン、ペントナイト、タルク、セリサイ ト、ナイロン、ポリアクリル酸、ポリエチレン、ポリプ ロピレン、ポリスチレン、エチレン・酢酸ピニル共重合 体、シリコーン樹脂の1種以上であること。

【0033】界面活性剤が、非イオン界面活性剤、アニ オン界面活性剤、カチオン界面活性剤及び両性界面活性 剤の1種又は2種以上の混合物であること。

【0034】非イオン界面活性剤が、グリセリン脂肪酸 エステル、ソルピタン脂肪酸エステル、ポリグリセリン 脂肪酸エステル、ポリオキシエチレンソルピタン脂肪酸 30 エステル、ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリ オキシエチレン硬化ヒマシ油、ポリオキシエチレン脂肪 酸エステル、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレン アルキルエーテルの1種以上であること。

【0035】アニオン界面活性剤が、脂肪酸セッケン、 アルキル硫酸塩、アルキルリン酸塩、アルキルエーテル リン酸塩の1種以上であること。

【0036】カチオン界面活性剤が、アルキル四級アン モニウム塩及びアルキルペンジルアンモニウム塩の1種 以上であること。

【0037】両性界面活性剤が、ベタイン、レシチン又 は水素添加レシチンの1種以上であること。

【0038】キレート剤が、エデト酸及びそのナトリウ ム塩、クエン酸ナトリウム、フィチン酸の1種以上であ ること。

【0039】抗酸化剤が、エリソルビン酸及びそのナト リウム塩、アスコルピン酸、ジプチルヒドロキシトルエ ン、ブチルヒドロキシアニソール、投食子酸プロビル、 トコフェロールの1種以上であること。

【0040】溶剤が、クロタミトンであること。クロタ 50 酸モノイソプロピル等の分子中に最低1個の遊離の水酸

ミトンは、極低温での薬物の析出を防止することができ

【0041】組成物の剤型が、経口剤、外用剤、坐剤、 点眼剤又は貼付剤であること。

【0042】さらに詳細に本発明を説明する。

【0043】本発明に用いる薬物とは、メフェナム酸、 ジクロフェナックナトリウム、フルフェナム酸等のアン トラニール酸系薬物、アスピリン、サリチル酸ナトリウ ム、サリチル酸コリン、サリチロサリチル酸等のサリチ 【0031】水溶性高分子が、カルボキシピニルポリマ 10 ル酸系薬物、スルピリン等のピラゾロン系薬物、アルク ロフェナク、イププロフェン、ナプロキセン、フルルビ プロフェン、ケトプロフェン、フェンプフェン等のフェ ニル酢酸系薬物、塩酸チノリジン、塩酸ベンジダミン、 塩酸チアラミド、クエン酸ペリソキサール等の塩基性消 炎剤、その他、塩酸ジフェニルジメチルアミノエタン、 インドメタシン、酒石酸エルゴタミン、塩酸トラマドー ル、トリメチンナトリウム、メシル酸ジメトチアジン、 メチアジン酸、プロチジン酸、クリダナク、スリンダ ク、二フルム酸、プラノプロフェン、アスピリンDLーリ ジン、クロニキシン、ファンチアザク、ベンザダック、 フェノプロフェンカルシウム、ピロキシカム、フェンチ アザク、グリチルレチン酸等の解熱消炎鎮痛薬を例示す ることができる。

> 【0044】本発明においては、上記の薬物を極性を有 する油分、水溶性多価アルコール及び水の3成分混合系 に溶解するだけでよい。配合方法は特に限定されない。

【0045】本発明で使用する極性を有する油分とは、 1分子中に最低1個の水酸基及び/又はカルポキシル基 を有するものをさす。さらに、同一分子中にエステル結 合を有するものも含まれる。具体的には、グリセリン、 エチレングリコール、プロピレングリコール、1,3-プチレングリコール、ジグリセリン、ポリグリセリン、 ジエチレングリコール: ポリエチレングリコール: ジプ ロピレングリコール、ポリプロピレングリコール、ソル ピタン、ソルビトール、イソソルバイド、メチルグルコ シド、オリゴ糖、還元オリゴ糖等の多価アルコールの中 鎖脂肪酸エステル、乳酸オクチル、乳酸セチルなどの乳 酸アルキルエステル、アジピン酸ジイソプロピル、セバ シン酸ジエチル、セパシン酸ジプロピル等の二塩基酸の 低級アルキルエステル、オクタノール、オレイルアルコ ール、ステアリルアルコール、オクチルドデカノール等 の高級アルコール、ステアリン酸、オレイン酸、イソス テアリン酸等の高級脂肪酸を例示することができる。中 鎖脂肪酸の炭素数としては4~12が好ましい。さらに好 ましくは、6~10がよい。極性を有する油分は、配合す る薬物の種類に応じて、上記の中から任意の1種又は2 種以上を選択すればよいが、モノカプリル酸グリセリ ン、モノカプリン酸グリセリン、モノカプリル酸プロピ レングリコール、モノカプリル酸ソルピタン、セパシン

基もしくはカルボキシル基を有するものが好ましい。

【0046】水溶性多価アルコールとしては、グリセリン、エチレングリコール、プロピレングリコール、1,3ープチレングリコール、ジグリセリン、ボリグリセリン、ジエチレングリコール、ボリエチレングリコール、ジプロピレングリコール、ポリプロピレングリコール、ソルビタン、ソルピトール、イソソルバイド、メチルグルコシド、オリゴ糖、還元オリゴ糖等を例示することができる。これらの水溶性多価アルコールは単独で用いてもよいが、2種以上を組み合わせて用いても差支えない。

[0047] 本発明に使用する水は、精製水で十分であるが、pHを調整する目的等で必要に応じて緩衝液を使用しても差支えない。

【0048】本発明の組成中に占める薬物、極性を有する油分、多価アルコール及び水の量は、それぞれ下配の割合が適当である。すなわち、薬物0.01~10重量%、極性を有する油分 0.1~95重量%、水溶性多価アルコール 0.1~95重量%、水 0.1~95重量%である。好ましくは、薬物 0.1~10重量%、極性を有する油分5~70重量 20%、水溶性多価アルコール5~50重量%、水10~80重量%、さらに好ましくは、薬物 0.1~10重量%、極性を有する油分40~50重量%、水溶性多価アルコール5~30重量%、水40~60重量%が適当である。

【0049】本発明の極性を有する油分と水溶性多価アルコールの組み合わせは、多数考えられるが、極性を有する油分と水溶性多価アルコールが、任意の割合で相溶する場合には、必須4成分系の透明領域が広がり、薬剤の特性に合わせて配合比を選択する自由度が高くなり、製剤上のメリットが大きい。

【0050】本発明の組成物の調製に当たっては、配合方法は特に限定されるものではない。極性の高い油分あるいは水溶性多価アルコール中に薬物をあらかじめ分散させておき、その後に他の2成分を添加してもよく、4成分を同時に混合してもよい。

【0051】本発明の組成物を調製する場合には、特に加温する必要はないが、溶解時間を短縮する目的等で必要に応じて50~70℃に加温しても差支えない。

【0052】本発明の組成物中にシリコーン油を配合することにより、使用感が改善され、撥水性を付与できる 40 のでさらに好ましい。配合するシリコーン油としてはジメチルポリシロキサン、メチルフェニルポリシロキサン、環状ジメチルポリシロキサン等が適当である。

【0053】さらに、メタノール、エタノール、イソプロバノール及びベンジルアルコール等の低級アルコールを配合することにより、清涼感を付与することができる

【0054】本発明の組成物の性状は透明な、液状であ アコるが、カルボキシビニルボリマー、エチルセルロース、 酸イヒドロキシエチルセルロース、メチルセルロース、ヒド 50 る。

10

ロキシメチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシプロビルセルロース、ポリアクリル酸ナトリウム、ポリピニルアルコール、ポリピニルピロリドン、アルギン酸、デキストリン、ヒアルロン酸ナトリウム、コンドロイチン硫酸、カラギーナン、ローカストビーンガム、キサンタンガム、マンナン、ベクチン等の水溶性高分子を配合することにより、透明な、軟膏状にすることができる。

【0055】又、無水ケイ酸、酸化チタン、酸化アルミニウム、酸化亜鉛、炭化カルシウム、ケイ酸アルミニウム、カオリン、ベントナイト、タルク、セリサイト、ナイロン、ポリアクリル酸、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリスチレン、エチレン・酢酸ピニル共重合体、シリコーン樹脂等の無機又は有機粉体を配合することにより、半透明~不透明な、軟膏状の剤型とすることもできる。

【0056】本発明の組成物の安定性をさらに改善した り、吸収性を高める目的で、界面活性剤を添加しても差 し支えない。添加する界面活性剤としては、非イオン界 面活性剤、アニオン界面活性剤、カチオン界面活性剤及 び両性界面活性剤のいずれでもよい。非イオン界面活性 剤としては、グリセリン脂肪酸エステル、ソルピタン脂 肪酸エステル、ポリグリセリン脂肪酸エステル、ポリオ キシエチレンソルピタン脂肪酸エステル、ポリオキシエ チレンアルキルエーテル、ポリオキシエチレン硬化ヒマ シ油、ポリオキシエチレン脂肪酸エステル、ポリオキシ エチレンポリオキシプロピレンアルキルエーテル等が適 当である。アニオン界面活性剤としては、脂肪酸セッケ ン、アルキル硫酸塩、アルキルリン酸塩、アルキルエー テルリン酸塩が好ましい。カチオン界面活性剤として 30 は、アルキル四級アンモニウム塩、アルキルベンジルア ンモニウム塩が、両性界面活性剤としては、ベタイン、 レシチン又は水素添加レシチンが適当である。界面活性 剤の添加量が多すぎると、刺激等の副作用がおきるの で、配合量としては3%以下が望ましい。

[0057] さらに投与経路によってはエイゾン、サリチル酸誘導体、ピロリドンカルボン酸誘導体、エナミン 誘導体、中鎖脂肪酸グリセリド等の吸収促進剤を添加しても差し支えない。

[0058] 本発明の組成物に使用する薬物の中には、 経時的に分解するものもあり、これら薬物の安定性を改 善する目的で、エデト酸及びそのナトリウム塩、クエン 酸ナトリウム、フィチン酸等のキレート剤を配合するこ とも有効である。

【0059】同様に、薬物の酸化安定性を改善するために、エリソルビン酸及びそのナトリウム塩、アスコルビン酸、ジプチルヒドロキシトルエン、プチルヒドロキシアニソール、役食子酸プロビル、トコフェロール等の抗酸化剤を単独又は組み合わせて添加することも有効であ

11

【0060】さらに、結晶析出防止剤であるクロタミトンを溶剤として配合することにより、極低温での薬物の析出を防止できる。

【0061】本発明の組成物は、投与経路や投与目的により、好みの剤型とすることができる。すなわち、外用剤や点眼剤用には液剤として使用できる。又、先にのべた水溶性高分子や粉体を適当量配合することにより、乳液状、軟膏状及び粉末状にすることができる。更に、これらをカプセル材に封入することにより、カプセル剤とすることもできる。

【0062】坐剤基剤に配合すれば、簡単に坐剤とする こともできる。

【0063】なお、本発明に係る組成物中には、前記した添加物以外にも、必要に応じて医薬品で一般的に用いられている成分を配合することができるが、その配合量は本発明の効果を損なわない程度にする。

[0064]

【実施例】次に実施例にしたがって本発明をさらに詳細 に説明するが、本発明の範囲はこれら実施例に限定され るものではない。又、特に限定しないかぎり、実施例中 20 の「%」は、「重量%」を表す。

[0065]

【実施例1】薬物としてジクロフェナックナトリウムを3%配合し、極性を有する油分としてモノカプリル酸グリセリン、多価アルコールとして、1,3-プチレングリコール及び精製水の組み合わせで、組成比を変えて製剤を調製した。

[0066]

【調製法】上記4成分を室温で混合し、80rpm で20分間 攪砕して調製した。

【0067】図1に示す領域で、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0068]

【実施例2】薬物としてインドメタシンを3%配合し、 実施例1と同様に製剤を調製した。その結果は図2に示 す通りである。

[0069]

【実施例3】薬物としてケトプロフェンを3%配合し、 実施例1と同様に製剤を調製した。その結果は図3に示 す通りである。

[0070]

【実施例4】薬物としてイブプロフェンを3%配合し、 実施例1と同様に製剤を調製した。その結果は図4に示 す通りである。

[0071]

【実施例 5】薬物としてスルビリンを3%配合し、実施例1と同様に製剤を調製した。その結果は図5に示す通りである。

[0072]

【実施例6】薬物として塩酸チアラミドを3%配合し、

12 mm た その仕用)

実施例1と同様に製剤を調製した。その結果は図6に示す通りである。

[0073]

【実施例7】薬物としてジクロフェナックナトリウムを3%配合し、極性を有する油分としてモノカプリル酸プロピレングリコール、多価アルコールとして1,3-プチレングリコール及び精製水の組み合わせで、実施例1と同様の方法で製剤を調製した。その結果は図7に示す通りである。

10 [0074]

【実施例8】薬物としてインドメタシンを3%配合し、 実施例7と同様の方法で製剤を調製した。その結果は図 8に示す通りである。

[0075]

【実施例9】薬物としてジクロフェナックナトリウムを3%配合し、極性を有する油分をオレイルアルコールに変えて、多価アルコールをジプロピレングリコールに変えて、実施例7と同様の方法で製剤を調製した。その結果は図9に示す通りである。

20 [0076]

【実施例10】薬物としてジクロフェナックナトリウムを3%配合し、極性を有する油分をオレイン酸に変えて、多価アルコールをジプロピレングリコールに変えて、実施例7と同様の方法で製剤を調製した。その結果は図10に示す通りである。

[0077]

【実施例11】薬物としてジクロフェナックナトリウムを5%に変えて、実施例7と同様の方法で製剤を調製した。その結果は図11に示す通りである。

30 [0078]

【実施例12】薬物としてジクロフェナックナトリウムを3%配合し、1,3-プチレングリコールをジプロピレングリコールに変えて、実施例7と同様の方法で製剤を調製した。その結果は図12に示す通りである。

[0079]

【実施例13】

ジクロフェナックナトリウム3.0%モノカプリル酸グリセリン30.0グリセリン47.0

40 精製水 20.0

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製した。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0080]

【実施例14】

ジクロフェナックナトリウム 3.0% モノカプリル酸グリセリン 30.0 ソルピトール 20.0 精製水 47.0

50 上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製し

た。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶 解した、安定な、ゲル状の製剤を得た。

[0081]

【実施例15】

3.0% ケトプロフェン モノカプリル酸ソルピタン 10.0 1. 3 ープチレングリコール 67.0 20.0焙製水

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製し た。その結果、ケトプロフェンが透明に溶解した、安定 10 モノカプリル酸グリセリン な、液状の製剤を得た。

[0082]

【実施例16】

ジクロフェナックナトリウム 3.0% 40.0 モノカプリル酸ソルピタン 27.0 1.3ープチレングリコール 精製水 30.0

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製し た。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶 解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0083]

【実施例17】

ジクロフェナックナトリウム 3.0% モノオレイン酸グリセリン 45.0 1,3-プチレングリコール 30.0 22.0 精製水

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製し た。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶 解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0084]

【実施例18】

3.0% ジクロフェナックナトリウム モノカプロイル乳酸 " 20.0 1. 3 ープチレングリコール 30.0 精製水 47.0

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製し た。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶 解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0085]

【実施例19】

ジクロフェナックナトリウム 3.0% セパシン酸モノイソプロピリル 15.0 30.0 1, 3-プチレングリコール 52.0 精製水

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製し た。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶 解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0086]

【実施例20】

3.0% ジクロフェナックナトリウム

14

ジカプリル酸ジグリセリン 20.0 1, 3-プチレングリコール 20.0 精製水

57.0

上記組み合わせて実施例1と同様の方法で製剤を調製し た。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶 解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0087]

【実施例21】

3.0% ジクロフェナックナトリウム 25.0 ジメチルポリシロキサン 5.0 1, 3-プチレングリコール 27.0 精製水

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製し た。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶 解した、安定な、被状の製剤を得た。

[0088]

【実施例22】

ジクロフェナックナトリウム 3.0% 20.0 20 モノカプリル酸グリセリン エタノール 10.0 1. 3 - プチレングリコール 27.0 40 0 焙製水

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製し た。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶 解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0089]

【実施例23】実施例7の製剤に、ヒドロキシエチルセ ルロースを5%配合した後加温溶解して、透明なゲル状 30 製剤を得た。

[0090]

【実施例24】

3.0% ケトプロフェン モノカプリル酸グリセリン 57.0 1.3-プチレングリコール 10.0 30.0 精製水

上記組成にて実施例1と同様にして製剤を調製した。こ れにカルボキシビニルボリマーを0.3%添加し、よく攪 拌した後、水酸化ナトリウムで中和し、pHを7.0に調整

40 し透明なゲル状製剤を得た。

[0091]

【実施例25】実施例7の製剤に、ケイ酸アルミニウム を4%配合し、半透明なゲル状製剤を得た。

[0092]

【実施例26】実施例7の製剤に、無水ケイ酸を4%配 合し、半透明なゲル状製剤を得た。

[0093]

【実施例27】

ジクロフェナックナトリウム 3.0% 50 モノカプリル酸グリセリン 60.0

15

1,3-プチレングリコール 11.0 ラウロマクロゴール 0.2 精製水 25.8

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製した。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0094]

【実施例28】

ジクロフェナックナトリウム	3.0%	
モノカプリル酸グリセリン	76.0	
1, 3ープチレングリコール	10.0	
水素添加大豆レシチン	1.0	
精製水	10.0	

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製した。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0095]

【実施例29】

ジクロフェナックナトリウム	3.0%
モノカプリル酸グリセリン	15.0
1,3ープチレングリコール	20.0
エイゾン・	2.0
精製水	60.0

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製した。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0096]

[実施例30]

ジクロフェナックナトリウム	3.0%
モノカプリル酸グリセリン	20.0
1, 3ープチレングリコール	20.0
エデト酸ニナトリウム	0.5
精製水	~ 56: 5

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製した。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0097]

【実施例31】

ジクロフェナックナトリウム 3.0%モノカプリル 酸グリセリン 20.0

3 ープチレングリコール
 d1 - α - トコフェロール
 fagyx
 15.0
 61.9

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製した。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0098]

【実施例32】

ジクロフェナックナトリウム 3.0% モノカプリル酸グリセリン 30.0 16 1,3-プチレングリコール 8.0 クロタミトン 5.0 精製水 54.0

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製した。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0099]

【実施例33】

ジクロフェナックナトリウム 3.0% 10 モノカブリル酸グリセリン 15.0 トリオクタン酸グリセリン 10.0 1,3-プチレングリコール 30.0 精製水 42.0

上記組み合わせで実施例1と同様の方法で製剤を調製した。その結果、ジクロフェナックナトリウムが透明に溶解した、安定な、液状の製剤を得た。

[0100]

【実施例34】ゼラチン1部、ポリピニルピロリドン3 部に、メチルパラペン0.1部、プロピルパラペン0.05 20 部、尿素1部を加え、これにさらに水24.35部を加えて 約60℃に加温溶解する。この混合溶液に、予めモノカ プリル酸グリセリン5部にジクロフェナクナトリウム2 部を溶解した溶液と、70%ソルビトール溶液5部と、 水酸化アルミニウム0.5部とを加えて均一に混合して混 合溶液Aを得る。1,3-プチレングリコール15部、 ポリアクリル酸ナトリウム4部、カルポキシメチルセル ロースナトリウム4部を加えて混合分散して得られた混 液Bを前記混合溶液Aに加え、万能混合機にて攪拌練合 し、ジクロフェナクナトリウム含有架橋含水ゲルを得 30 る。ジクロフェナクナトリウムが平方センチメートルあ たり2mgとなるように、得られた含水ゲルを不織布上 に塗布し、塗布表面にプラスチックフィルムを貼り合わ せて、ジクロフェナクナトリウム含有貼付剤を得た。

[0101]

【実施例35】ゼラチン1.5部、ポリビニルビロリドン4部に、水27.35部を加えて約60℃に加温溶解した後、ジクロフェナクナトリウム2部、モノカブリル酸グリセリン8部、メチルバラベン0.1部、プロビルバラベン0.05部を加えて混合溶液Cを得る。次いで、カオリン10部、70%ソルビトール溶液43部、カルボキシメチルセルロースナトリウム5部を混合分散して得られた混液Dを前配混合溶液Cに加え、攪拌練合して、ジクロフェナクナトリウム含有の含水ゲルを得る。得られた含水ゲルを実施例34と同様に展延し、ジクロフェナクナトリウム含有貼付剤を得た。

[0102]

【実施例36】ゼラチン1.0部、ポリピニルピロリドン3部、メチルパラベン0.1部、プロピルパラベン0.05部に水19.85部を加えて約60℃に加温溶解して、溶解液50 Eを得る。更に、予め70%ソルビトール溶液47部、

17

モノカプリル酸プロピレングリコール6部に、ジクロフェナクナトリウム2部、尿素1部、カオリン10部を加えて混合分散して得た分散液Fを前配溶解液Eに加え、均一に攪拌練合して練合物を得る。次に、1,3一プチレングリコール5部、カルポキシメチルセルロースナトリウム5部を混合分散して得た混液を前配練合物に加え、均一になるまで攪拌練合して、含水ゲルを得た。得られたゲルを実施例34と同様に展延してジクロフェナクナトリウム含有貼付剤を得た。

[0103]

【実施例37】ゼラチン2.5部、ポリピニルピロリドン4部に水28.15部を加えて約60℃に加温溶解して溶解液Gを得る。ジクロフェナクナトリウム2部、モノカブリル酸プロピレングリコール8部、メチルパラベン0.1部、プロピルパラベン0.05部を混合溶解して得た液を前記溶解液Gに加えて均一に混合し、次いで70%ソルビトール溶液40部、エデト酸ナトリウム0.2部を加え混合液Hを得る。1、3-ブチレングリコール10部に混合分散したカルボキシメチルセルロースナトリウム5部を前記混合液Hに加え均一になるまで攪拌練合し、含水 20ゲルを得た。得られたゲルを実施例34と同様に展延してジクロフェナクナトリウム含有貼付剤を得た。

[0104]

【実施例38】ゼラチン1.5部、ポリピニルピロリドン2部、メチルバラペン0.1部、プロピルパラペン0.05部、尿素0.5部、水酸化アルミニウム0.5部、水25.35部を混合し加温溶解した後、カオリン10部、70%ソルビトール溶液35部を加えて均一に混合し、混合液Iを得る。次いで、モノカプリル酸プロピレングリコール8部、1,3一プチレングリコール7部に、ジクロフェナ 30クナトリウム2部、ポリアクリル酸ナトリウム7部、カルボキシメチルセルロースナトリウム1部を加えて混合分散した液を前記混合液Iに加え、これらを均一に提拌練合し、含水ゲルを得た。得られたゲルを実施例34と同様に展延してジクロフェナクナトリウム含有貼付剤を得た。

[0105]

【比較例】

【比較例1】ゼラチン5部に水15部を加え加温溶解し

18

た後、カオリン46部、グリセリン16部を加え均一に混合し、この混合液に、予めプロピレングリコール11部、界面活性剤3部にジクロフェナクナトリウム1部を溶解し更にポリアクリル酸ナトリウム5部を加え混合分散した液を加え、これを均一に攪拌練合し、ジクロフェナクナトリウム含水ゲルを得た。得られた含水ゲルを実施例34と同様に展延して、ジクロフェナクナトリウム含有貼付剤を得た。

[0106]

10 【比較例 2】ゼラチン7部、ボリビニルアルコール5部に水18部を加え加温溶解する。これに、1、3-ブチレングリコール15部にジクロフェナクナトリウム2部を加えてなるものを溶解させて溶液を得る。予め、グリセリン30部、カオリン17部、ボリアクリル酸ナトリウム1部、メチルセルロース2部及びボリプテン3部を混合分散して得られた混液を前記溶液に加え、攪拌練合し、ジクロフェナクナトリウム含有含水ゲルを得た。得られた含水ゲルを実施例34と同様に展延して、ジクロフェナクナトリウム含有貼付剤を得た。

20 [0107]

【比較例3】ゼラチン5部に水20部を加え、加温溶解した後カオリン25部、グリセリン18部を加え均一に混合して混合液を得る。プロピレングリコール25部にジクロフェナクナトリウム2部を加え溶解した後、次いでポリプテン5部を加えて混合分散して得た液を前記混合液に加え、均一になるまで攪拌混合し、ジクロフェナクナトリウム含有含水ゲルを得た。得られた含水ゲルを実施例34と同様に展延し、ジクロフェナクナトリウム含有貼付剤を得た。

0 [0108]

【実施例39】実施例34~38及び比較例1~3で得た貼付剤について、製造後直ちに、製剤中でのジクロフェナクナトリウムの結晶の折出の有無を肉眼及び顕微鏡にて観察した後、アルミニウム袋に入れ密封し、冷蔵庫(5℃)に1カ月保存する。保存後室温にもどした後、開封し、同様に結晶の折出の有無を検査した。試験の結果は表1に示すとおりであった。

[0109]

【表1】

ジクロフェナクナトリウム含和貼付剤の経時的組品析出の有無

		製造直後	保存期间			
枚 体	1週		2週	3週	4週	
実施例34	で得た階位剤	-		-	_	-
实施例35	で得た貼付剤		_		-	-
灾魔例36	で得た貼付剤	-	-	- 1		-
夹旋例37	で得た貼付剤	-	_	-		-
実施例38	で得た貼付剤	-	-	_		-
比較例1	で得た貼付加	+	+	+	+	+
比較例2	で得た貼付剤	. +	+	+	+	+
比較倒3	で得た貼付剤	+	+	+	+	+

一般品折出なし

+結晶析出有り

[0110]

【発明の効果】本発明の解熱消炎鎮痛剤組成物は、薬物と、極性を有する油分と、水溶性多価アルコールと、水を必須成分とするので、薬物が良好に溶解し、経皮吸収性に極めて優れ、刺激性がなく、製剤としての安定性、生体に対する安全性及び製造の簡便性に優れている。

【0111】本発明の組成物における水が緩衝液である場合には、組成物のpHを調整することができる。

【0112】本発明の組成物において、極性を有する油分と水溶性多価アルコールが互いに相溶するものである場合には、そうでない場合に比べて本発明の組成物に必須の前配4成分系の透明領域が広がり、薬物の特性に合わせて配合比を選択する自由度が高くなり、製剤上のメリットが大きい。

【0113】本発明の組成物は、前記4成分の他に、更にシリコーン油、低級アルコール、水溶性高分子、無機粉体、有機粉体、界面活性剤、吸収促進剤、キレート剤、抗酸化剤及び溶剤のうちの1種以上を配合することができる。

【0114】シリコーン油の配合により、使用感が改善され、接水性を付与できる。

【0115】低級アルコールの配合により、清涼感を付 与できる。

【0116】水溶性高分子の配合により、透明な、軟膏状にすることができる。

【0117】無機又は有機粉体の配合により、半透明~不透明な、軟膏状の剤型にすることができる。

【0118】界面活性剤の配合により、組成物の安定性をさらに改善したり、吸収性を高めることができる。

り一層促進させることができる。

【0119】キレート剤の配合により、経時的に分解するおそれのある薬物の安定性を改善することができる。

【0120】抗酸化剤の配合により、薬物の酸化安定性 を改善することができる。

【0121】溶剤がクロタミトンの場合は、極低温での 薬物の析出を防止することができる。

【0122】本発明の組成物は、投与経路や投与目的により、経口剤、外用剤、坐剤、点眼剤又は貼付剤等の好30 みの剤型とすることができる。

【0123】本発明の貼付剤は、下記の如く優れた効果が発揮される。

【0124】(1) 架橋含水ゲル中においてジクロフェナクナトリウムは、結晶析出が生ずることなく、安定性を確保すると共に、架橋含水ゲル中からの長時間に亘る持続的な放出を可能なものとすることができる。

【0125】(2)皮膚密着性がよく、かつ剥離時には 患部に架橋含水ゲルが残存することなくまた衣類を汚す ことのない貼付剤を提供することが出来る。

【0126】(3)従って、貼付中及び貼付後における カプレ、皮膚刺激等その他副作用を伴うことなく、ジク ロフェナクナトリウムの効果を持続的且つ安定に発揮す ることが出来る。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成分組成座標系(等分割目盛、重量%)を示す図である。なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

をさらに改善したり、吸収性を高めることができる。 【図2】本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一吸収促進剤の配合により、被投与体への薬物の吸収をよ 50 例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成

10

分組成座標系(等分割目盛、重量%)を示す図である。 なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

【図3】本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成分組成座標系(等分割目盛、重量%)を示す図である。なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

【図4】本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成分組成座標系(等分割目盛、重量%)を示す図である。なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

【図5】本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成分組成座標系(等分割目盛、重量%)を示す図である。なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

【図6】本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成分組成座標系(等分割目盛、重量%)を示す図である。なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

【図7】本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成 20分組成座標系(等分割目盛、重量%)を示す図である。なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

【図8】本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成分組成座標系(等分割目盛、重量%)を示す図である。

22

なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

【図9】本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成分組成座標系(等分割目盛、重量%)を示す図である。なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

【図10】本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成分組成座標系(等分割目盛、重量%)を示す図である。なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

[図11] 本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成分組成座標系 (等分割目盛、重量%) を示す図である。なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

【図12】本発明の組成物のうちの極性を有する油分の一例と、水溶性多価アルコールの一例と、水の三者の三成分組成座標系(等分割目盛、重量%)を示す図である。なお、三角形の各頂点は、夫々100重量%を示す。

【符号の説明】

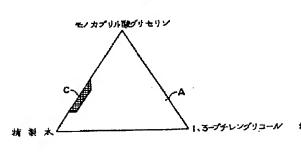
図1~図12において、

20 A (白色部分) は、薬物が均一に溶解した透明領域を示す。

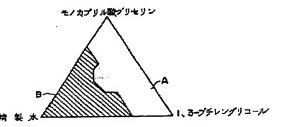
B(斜線部分)は、薬物の不均一分離領域を示す。

C (格子状部分) は、薬物が均一に溶解した透明ゲル領域を示す。

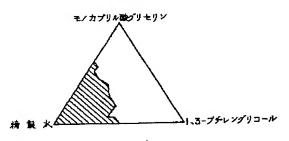
[図1]



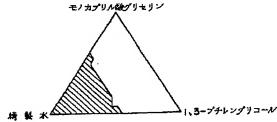
[図2]

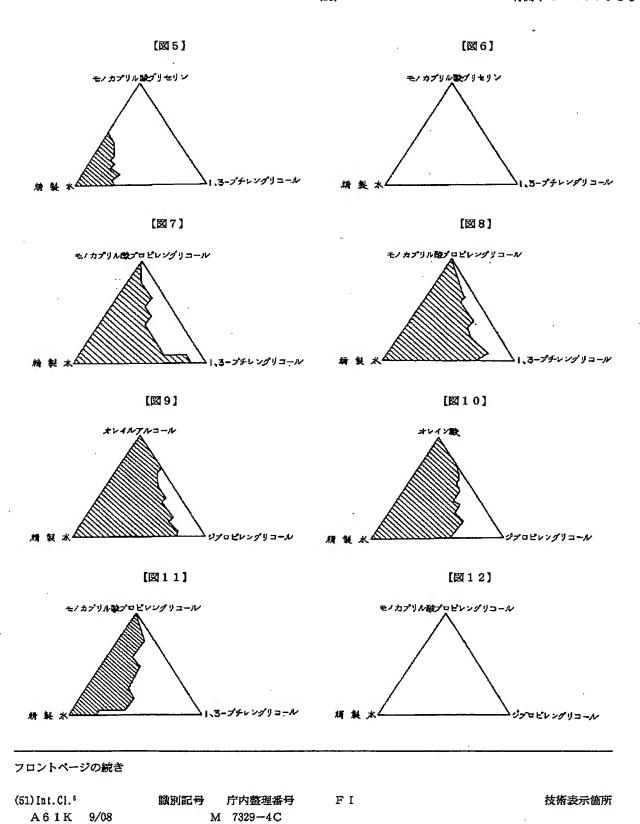


[図3]



[図4]





7038-4C

9/70

301

31/135		8413-4C
31/19	AAH	8413-4C
31/195		8413-4C
31/245	ABE	8413-4C
31/405		7475-4C
31/415		7475-4C
31/44		7252-4C
31/445		7252-4C
31/455		7252-4C
31/48		7252-4C
31/495		7252-4C
31/54		7252-4C
31/60		7252-4C
47/10	N	7329-4C
47/12	N	7329-4C
47/14	N	7329-4C
47/26	N	7329-4C

(72)発明者 髙橋 幸一

大阪府八尾市山城町1-6-13

PD339285(US) Partial Translation of JP4-217925

[Claim 1] A new antipyretic, antiphlogistic and analgesic agent composition comprising essentially a medicament, a polar oil, a water-soluble polyhydric alcohol and water.

[0003]

[Problems to be Solved by the Invention]

Absorption of the medicament may generally be enhanced when dissolved in oil rather than dispersed therein. However, antiphlogistic and analgesic agents are generally high in crystallinity and poor in solubility so that the deposition and growth of crystals may be observed upon standing, making the medicament less absorbed into the living body. This may constitute the disadvantage for pharmaceuticals in terms of quality. Insoluble medicaments can rather be emulsified with polar oils such as esters of middle chain fatty acid esters including glycerin and propylene glycol, and lower alkyl esters including adipic acid and sebacic acid, therefore, they may be formulated into emulsions using those oils. However, those polar oils can hardly be emulsified and are poor in emulsion stability, which make it difficult to maintain long term storage stability of medicaments. Absorption promoter or ethanol may be added to enhance medicaments absorption, however, they also cause side effects such as irritation. Alternatively, medicaments may be pulverized and dispersed into emulsion base, however, there still remain the problem of deposition and growth of crystals with time lapse.

[0004]

As discussed above, it may have been difficult to develop the pharmaceuticals

showing enhanced absorption behavior, wherein medicaments are stably dissolved for a prolonged period without depositing crystals, if solvent, surfactant, absorption promoter and the like were not added.

[0005]

The present invention aims to provide a new antipyretic, antiphlogistic and analgesic agent composition which overcome the problems of prior art.

[0006]

[Means for Solving the Problems]

In consideration of the foregoing problems, the present inventors made a diligent study to develop an antipyretic, antiphlogistic and analgesic agent composition easy for preparation and excellent in absorption, solubility, stability and bodily safety.

Consequently, the present inventors have completed the invention by finding out that the novel antipyretic, antiphlogistic and analgesic agent composition being extremely excellent in percutaneous absorption, free from irritation, excellent in stability, easy for preparation and bodily safe can be obtained by mixing a medicament with a composition comprising a certain amount of a polar oil, a water-soluble polyhydric alcohol and water. (Claim 1)

[0007]

Antiphlogistic and analgesic agents are generally high in crystallinity and cannot be readily dissolved in either water or oil with higher concentrations, however, the invention is to provide an antipyretic, antiphlogistic and analgesic agent composition which can be dissolved transparently with higher concentrations under co-existence of water, polar oil and water-soluble polyhydric alcohol.

[0064]

Examples

The present invention will be described more specifically by the following examples. However, it should be understood that these examples are not to be construed as limiting this invention in any manner. In these examples, all percentages indicated are by weight, unless otherwise specified.

[0065]

Example 1

The pharmaceutical formulations were prepared by mixing 3% of diclofenac sodium as a medicament with monocaprylic acid glycerin as a polar oil, 1, 3- butylene glycol as a polyhydric alcohol and purified water at various component ratios.

[0066]

Preparation method

The above four components were mixed at room temperature and formulated into pharmaceuticals under stirring at 80 rpm for 20 minutes.

[0067]

As shown by the area of Fig. 1, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0073]

Example 7

The formulation was prepared by mixing 3% of diclofenac sodium as a medicament with monocaprylic acid propyleneglycol as a polar oil, 1, 3- butylene glycol as a polyhydric alcohol and purified water in the same manner as Example 1. The result is shown in Fig. 7.

[0075]

Example 9

The formulation was prepared in the same manner as Example 7 except that oleyl alcohol was used as a polar oil, and dipropylene glycol was used as a polyhydric alcohol. The result is shown in Fig. 9.

[0076]

Example 10

The formulation was prepared in the same manner as Example 7 except that oleic acid was used as a polar oil, and dipropylene glycol was used as a polyhydric alcohol. The result is shown in Fig. 10.

[0077]

Example 11

The formulation was prepared in the same manner as Example 7 except that 5% of diclofenac sodium was used as a medicament. The result is shown in Fig. 11. [0078]

Example 12

The formulation was prepared in the same manner as Example 7 except that dipropylene glycol was used as a polyhydric alcohol instead of 1, 3- butylene glycol. The result is shown in Fig. 12.

[0079]

Example 13

diclofenac sodium	3.0%
monocaprylic acid glycerin	30.0
glycerin	47.0
purified water	20.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as

shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0800]

Example 14

diclofenac sodium 3.0%

monocaprylic acid glycerin 30.0

sorbitol 20.0

purified water 47.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0082]

Example 16

diclofenac sodium 3.0% monocaprylic acid sorbitan 40.0

1, 3- butylene glycol 27.0

purified water 30.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0083]

Example 17

diclofenac sodium 3.0%

monooleic acid glycerin		45.0
1,35 butylene glycol	. ÷ .	30.0
purified water		22.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0084]

Example 18

diclofenac sodium	3.0%		
monocaproyl lactic acid	20.0		
1, 3- butylene glycol	30.0		
purified water	47.0		

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0085]

Example 19

diclofenac sodium	3.0%
sebasic acid monoisopropylil	15.0
1, 3- butylene glycol	30.0
purified water	52.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as

shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0086]

Example 20

diclofenac sodium	3.0%
dicarpryl acid diglycerin	20.0
1, 3- butylene glycol	20.0
purified water	57.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0087]

Example 21

diclofenac sodium	3.0%
monocaprylic acid glycerin	25.0
dimethyl polysiloxane	5.0
1, 3- butylene glycol	27.0
purified water	40.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0088]

Example 22

diclofenac sodium	3.0%
monocaprylic acid glycerin	20.0
ethanol	10.0
1, 3- butylene glycol	27.0
purified water	40.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0093]

Example 27

diclofenac sodium	3.0%
monocaprylic acid glycerin	60.0
1, 3- butylene glycol	11.0
lauromacrogol	0.2
purified water	25.8

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

Example 28

[0094]

diclofenac sodium	3.0%	
monocaprylic acid glycerin	76.0	
1, 3- butylene glycol	10.0	

hydrogenated soy lecithin	1.0
purified water	10.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0095]

Example 29

diclofenac sodium		3.0%
monocaprylic acid glycerin		15.0
1, 3- butylene glycol		20.0
eizon	2.0	
purified water		60.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0096]

Example 30

diclofenac sodium		3.0%
monocaprylic acid glycerin		20.0
1, 3- butylene glycol		20.0
disodium edetate	0.5	
purified water		56.5

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0097]

Example 31

diclofenac sodium	3.0%
monocaprylic acid glycerin	20.0
1, 3- butylene glycol	15.0
d1- α -tocopherol	0.1
purified water	61.9

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0098]

Example 32

diclofenac sodium	3.0%
monocaprylic acid glycerin	30.0
1, 3- butylene glycol	8.0
crotamiton	5.0
purified water	54.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0099]

Example 33	e light Toponomia
diclofenac sodium	3.0%
monocaprylic acid glycerin	15.0
trioctanoic acid glycerin	10.0
1, 3- butylene glycol	30.0
purified water	42.0

The formulation was prepared by combining the components at a ratio as shown above in the same manner as Example 1. Consequently, diclofenac sodium was dissolved and a transparent solution of the stable liquid formulation was obtained.

[0100]

Example 34

To the mixture of 1 part of gelatin and 3 parts of polyvinylpyrrolidone, 0.1 part of methylparaben, 0.05 part of propylparaben and 1 part of urea were added, and 24.35 parts of water was added, then the mixture was heated to about 60°C. To the solution, 2 parts of diclofenac sodium pre-dissolved in 5 parts of monocaprylic acid glycerin, 5 parts of 70% sorbitol and 0.5 parts of hydroxylation aluminum were added and mixed until homogenized, whereby obtained the mixture A. The mixture B obtained by mixing 15 parts of 1, 3- butylene glycol, 4 parts of polyacrylic acid sodium and 4 parts of carboxymethylcellulose sodium was added to the above mixture A, and the resultant mixture was stirred using multi-purpose blender to obtain the bridged-hydrogel containing diclofenac sodium. The obtained hydrogel was applied on the non-woven material so as to contain 2mg/cm² of diclofenac sodium, then the plastic film was adhered to the surface thereof, whereby adhesive skin patch containing diclofenac

sodium was obtained.

[010]

Example 35

To the mixture of 1.5 parts of gelatin and 4 parts of polyvinylpyrrolidone, 27.35 parts of water were added, then the resultant mixture was heated to about 60°C. To the solution, 2 parts of diclofenac sodium, 8 parts of monocaprylic acid glycerin, 0.1 parts of methylparaben and 0.05 parts of propylparaben were added, whereby the mixture C was obtained. The mixture D obtained by mixing 10 parts of kaolin, 43 parts of 70% sorbitol solution and 5 parts of carboxymethylcellulose sodium was added to the above mixture C, and the resultant mixture was stirred to obtain the hydrogel containing diclofenac sodium. The obtained hydrogel was deployed in the same manner as example 34, whereby adhesive skin patch containing diclofenac sodium was obtained.

[0102]

Example 36

To the mixture of 1.0 parts of gelatin, 3 parts polyvinylpyrrolidone, 0.1 part of methylparaben and 0.05 part of propylparaben, 19.85 parts of water was added, and the resultant mixture was heated to about 60°C to obtain the mixture E. The mixture F obtained by mixing 2 parts of diclofenac sodium, 1 part of urea and 10 parts of kaolin with the pre-mixture of 47 parts of 70 % sorbitol and 6 parts of mono-caprylic acid propylene glycol, was added to the mixture E, and the resultant mixture was stirred until homogenized. And the mixture of 5 part of 1, 3- butylene glycol and 5 part of carboxymethylcellulose sodium was added to the previous mixture, and stirred until homogenized to obtain the hydrogel. The obtained hydrogel was deployed in the same manner as example 34, whereby adhesive skin patch containing diclofenac sodium was obtained.

[0103]

Example 37

5 parts of carboxymethylcellulose sodium mix-dispersed in 10 parts of 1, 3-butylene glycol were added to the above solution mixture H and then stir-blended until homogenized to obtain hydrogel.

To the mixture of 2.5 parts of gelatin and 4 parts of polyvinylpyrrolidone, 28.15 parts of water was added, and the resultant mixture was heated to about 60°C to obtain the solution G. The mixture obtained by mixing 2 parts of diclofenac sodium, 8 parts of monocaprylic acid propylene glycol, 0.1 part of methylparaben, and 0.05 part of propylparaben was added to the solution G, and the resultant mixture was stirred until homogenized, thereafter 40 parts of 70 % sorbitol and 0.2 part of sodium edetate were added to obtain mixture H. 5 parts of carboxymethylcellulose sodium mix-dispersed in 10 parts of 1, 3- butylene glycol were added to the mixture H and then stirred until homogenized to obtain hydrogel. The obtained hydrogel was deployed in the same manner as example 34, whereby adhesive skin patch containing diclofenac sodium was obtained.

[0104]

EXAMPLE 38

1.5 parts of gelatin, 2 parts of polyvinylpyrrolidone, 0.1 part of methylparaben, 0.05 part of propylparaben, 0.5 part of urea, 0.5 part of hydroxylation aluminum and 25.35 parts of water were mixed and dissolved by heating. To the resultant solution, 10 parts of kaolin and 35 parts of 70% sorbitol were added and mixed until homogenized to obtain the mixture I. 2 parts of diclofenac sodium, 7 parts of polyacrylic acid sodium and 1 part of carboxymethylcellulose sodium were added to the pre-mixture of 8 parts of mono-caprylic acid propylene glycol and 7 parts of 1, 3-

butylene glycol, and the resultant mixture was mixed followed by added to the above mixture I. The obtained mixture was stir-blended until homogenized to obtain hydrogel. The obtained hydrogel was deployed in the same manner as example 34, whereby adhesive skin patch containing diclofenac sodium was obtained.

[0105]

COMPARATIVE EXAMPLE

Comparative Example 1

After the mixture of 15 parts of water and 5 parts of gelatin was dissolved by heating, 45 parts of kaolin and 15 parts of glycerin were added and stirred until homogenized. To the previous mixture, the homogenized mixture obtained by mixing 1 part of diclofenac sodium with the solution of 11 parts of propylene glycol and 3 parts of surfactant was added, and followed by added 5 parts of polyacrylic acid sodium. The resultant mixture was stirred until homogenized to obtain hydrogel containing diclofenac sodium. The obtained hydrogel was deployed in the same manner as example 34, whereby adhesive skin patch containing diclofenac sodium was obtained.

Comparative Example 2

alcohol and the mixture was dissolved by heating. To the solution, the mixture obtained by adding 2 parts of diclofenac sodium to 15 parts of butylene glycol was added. To the obtained solution, the mixture of 30 parts of glycerin, 17 parts of kaolin, 1 part of polyacrylic acid sodium, 2 parts of methylcellulose and 3 parts of polybutene was added, and the resultant mixture was stirred until homogenized to obtain hydrogel containing diclofenac sodium. The obtained hydrogel was deployed in the same manner as example 34, whereby adhesive skin patch containing diclofenac sodium was

obtained.

[0107]

Comparative Example 3

5 parts of gelatin was added to 20 parts of water and dissolved by heating. To the solution, 25 parts of kaolin and 18 parts of glycerin were added and mixed until homogenized. The mixture of 5 parts of polybutene and the solution of 25 parts of propylene glycol and 2 parts of diclofenac sodium was added to the previous mixture, and then the resultant mixture was stirred until homogenized to obtain hydrogel containing diclofenac sodium. The obtained hydrogel was deployed in the same manner as example 34, whereby adhesive skin patch containing diclofenac sodium was obtained.

[0108]

EXAMPLE 39

The adhesive skin patches obtained from Example 34-38 and Comparative Example 1-3 was checked immediately after production, with naked eye and microscope, whether crystals of diclofenac sodium were deposited therein or not. Then the products were placed in aluminum bags and sealed. After the one month storage at 5℃ in the refrigerator, the product bags were allowed to reach room temperature. The products were checked again for the presence of crystals in the same manner as above. The results are shown in Table 1.

[0109]

Table 1

Time course analysis for presence or absence of crystallization in adhesive skin patch containing diclofenac sodium

Test Sample	Immediately after Production	Storage Period			
		1 week	2 weeks	3 weeks	4 weeks
Patch of Example 34	_	_	_		_
Patch of Example 35	_	<u>.</u>	_	_	_
Patch of Example 36		_	_	. –	
Patch of Example 37	_	_	_	_	_
Patch of Example 38	. —		_	_	_
Patch of comparative Example 1	+	+	+	+	+
Patch of comparative Example 2	+	+	+	+ .	+
Patch of comparative Example 3	+	+	+	+	+

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record.

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.